

This Page Is Inserted by IFW Operations
and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents *will not* correct images,
please do not report the images to the
Image Problem Mailbox.

#6
1-3-01

JC971 U.S. PTO
09/901130
07/10/01

IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

In re the Application

Inventors: Kazuya IWAMOTO, et al.

Serial No.: New Patent Application

Filed: July 10, 2001

For: NON-AQUEOUS ELECTROCHEMICAL APPARATUS

CLAIM FOR PRIORITY

Honorable Commissioner of
Patents and Trademarks
Washington, D.C. 20231

Sir:

The benefit of the filing dates of the following prior foreign applications filed in the following foreign country is hereby requested for the above-identified application and the priority provided in 35 USC 119 is hereby claimed:

Japanese Appln. No. 2000-215518, filed July 17, 2000,

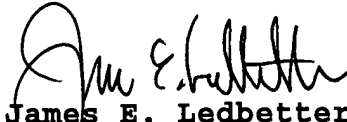
Japanese Appln. No. 2000-215519, filed July 17, 2000, and

Japanese Appln. No. 2000-215520, filed July 17, 2000.

In support of this claim, certified copies of said original foreign applications are filed herewith.

It is requested that the file of this application be marked to indicate that the requirements of 35 USC 119 have been fulfilled and that the Patent and Trademark Office kindly acknowledge receipt of these documents.

Respectfully submitted,



James E. Ledbetter
Registration No. 28,732

Date: July 10, 2001

JEL/ejw

Attorney Docket No. L7016.01122

STEVENS, DAVIS, MILLER & MOSHER, L.L.P.
1615 L Street, NW, Suite 850
P.O. Box 34387
Washington, DC 20043-4387
Telephone: (202) 785-0100
Facsimile: (202) 408-5200

日本国特許庁
JAPAN PATENT OFFICE

JC971 U.S. PTO
09/901130
07/10/01

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されて
いる事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed
with this Office

出願年月日
Date of Application:

2000年 7月17日

出願番号
Application Number:

特願2000-215518

出願人
Applicant(s):

松下電器産業株式会社

RECEIVED
DEC 31 2001
TC 1700

2001年 5月31日

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

及川耕造

出証番号 出証特2001-3050301

【書類名】 特許願

【整理番号】 2205020026

【提出日】 平成12年 7月17日

【あて先】 特許庁長官殿

【国際特許分類】 H01M 10/40

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器産業株式会社内

【氏名】 岩本 和也

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器産業株式会社内

【氏名】 尾浦 孝文

【特許出願人】

【識別番号】 000005821

【氏名又は名称】 松下電器産業株式会社

【代理人】

【識別番号】 100097445

【弁理士】

【氏名又は名称】 岩橋 文雄

【選任した代理人】

【識別番号】 100103355

【弁理士】

【氏名又は名称】 坂口 智康

【選任した代理人】

【識別番号】 100109667

【弁理士】

【氏名又は名称】 内藤 浩樹

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 011305

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 図面 1

【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 9809938

【書類名】 明細書

【発明の名称】 非水電解質二次電池

【特許請求の範囲】

【請求項 1】 非水電解液、セパレータおよびリチウムの吸蔵・放出が可能な正極と負極を備えた非水電解質二次電池において、

前記非水電解液は、複数の環状化合物からなる溶媒にリチウムをカチオンとして有する支持電解質および界面活性剤を溶解させたものである非水電解質二次電池。

【請求項 2】 環状化合物の溶媒が、環状エステル、環状エーテル、環状酸無水物およびこれら化合物の誘導体からなる群より選ばれた二種以上の混合物である請求項 1 記載の非水電解質二次電池。

【請求項 3】 界面活性剤が、フッ素系界面活性剤である請求項 1 記載の非水電解質二次電池。

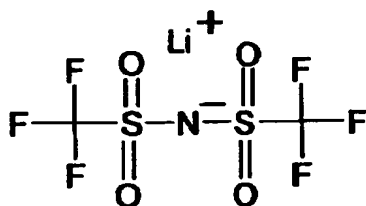
【請求項 4】 複数の環状化合物のうち少なくとも 1 つは、その融点が -20°C 以下である請求項 1 または 2 記載の非水電解質二次電池。

【請求項 5】 環状エステルが、環状炭酸エステル、環状カルボン酸エステル、環状リン酸エステル、環状亜リン酸エステル、環状ホウ酸エステル、環状亜硫酸エステル、環状硫酸エステル、環状亜硝酸エステル、環状硝酸エステルおよび環状ケイ酸エステルからなる群のいずれかである請求項 2 記載の非水電解質二次電池。

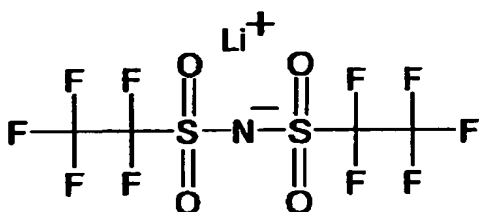
【請求項 6】 非水電解液、セパレータおよびリチウムの吸蔵・放出が可能な正極と負極を備えた非水電解質二次電池において、

前記非水電解液は、複数の環状化合物からなる溶媒にリチウムをカチオンとして有する支持電解質を溶解したものであって、その電解質としてヘキサフルオロリン酸リチウム (LiPF_6) またはテトラフルオロホウ酸リチウム (LiBF_4) と、以下の (化 1) で示す構造式をもったビストリフルオロメタンスルホン酸イミドリチウム ($(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{NLi}$) または (化 2) で示す構造式をもったビスペンタフルオロエタンスルホン酸イミドリチウム ($(\text{C}_2\text{F}_5\text{SO}_2)_2\text{NLi}$) とが併用されている非水電解質二次電池。

【化 1】



【化 2】



【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】

本発明は、非水電解質二次電池用の電解液の改良に関し、電池として保存特性が改善された、携帯情報端末、携帯電子機器、家庭用小型電力貯蔵装置、モーターを動力源とする自動二輪車、電気自動車、ハイブリッド電気自動車等に好適な非水電解質二次電池に関するものである。

【0002】

【従来技術】

近年、移動体通信機器、携帯電子機器の主電源として利用されているリチウム二次電池は、起電力が高く、高エネルギー密度である特長を有している。

【0003】

リチウム二次電池は、負極材料に金属リチウム、リチウム合金、リチウムを吸蔵・放出する炭素材料あるいは金属酸化物が用いられる。しかしながら、金属リチウムおよびリチウム合金は、充電時にデンドライトが生じやすく、これがセパレータを貫通して、内部短絡を招く恐れがあるため、市販されている実用電池にはリチウムを吸蔵・放出する炭素材料あるいは金属酸化物が用いられている。

【0004】

一方、正極材料は高電圧・高エネルギー密度の電池を達成するべく、コバルト酸リチウム、ニッケル酸リチウム、マンガン酸リチウムのような遷移金属酸化物が多く用いられる。これらの材料は金属リチウムの電位を基準にして4 V以上の高電位を有する。

【0005】

また、非水電解質電池に用いられる電解液の溶媒としては、炭酸プロピレン（PC）、炭酸エチレン（EC）に代表される環状炭酸エステルや、炭酸ジエチル（DEC）、炭酸ジメチル（DMC）に代表される鎖状炭酸エステル、 γ -ブチロラクトン（GBL）、 γ -バレロラクトン（GVL）に代表される環状カルボン酸エステル、ジメトキシメタン（DMM）や1, 3-ジメトキシプロパン（DMP）などの鎖状エーテル、テトラヒドロフラン（THF）あるいは1, 3-ジオキソラン（DOL）等の環状エステルが多く用いられている。

【0006】

これらの溶媒を非水電解質二次電池に適用する際には、電気伝導率が高い物が望ましい。そのためには比誘電率が高く、粘度の低い溶媒が好ましく用いられる。しかし比誘電率が高いということは極性が強いことにほかならず、粘度も高いものとなる。そのために現在の実用電池では、上述の電解液のうち、炭酸エチレン（誘電率 $\epsilon = 90$ ）のような高誘電率溶媒と、炭酸ジメチル（DMC、 $\epsilon = 3.1$ ）や炭酸エチルメチル（EMC、 $\epsilon = 2.9$ ）に代表される低誘電率溶媒とを併用して多く用いられている。

【0007】

非水電解質電池に用いられる電解液は上述の溶媒に、1 モル濃度程度の支持電解質を溶解したものが用いられている。支持電解質としては、過塩素酸リチウム（ LiClO_4 ）、ほうフッ化リチウム（ LiBF_4 ）、リンフッ化リチウム（ LiPF_6 ）に代表される無機酸アニオンリチウム塩や、トリフルオロメタンスルホン酸リチウム（ LiSO_3CF_3 ）、ビストリフルオロメタンスルホン酸イミドリチウム（ $(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{NLi}$ ）等の有機酸アニオンリチウム塩が用いられている。

【0008】

【発明が解決しようとする課題】

しかしながら、非水電解液として炭酸エチレンのような環状炭酸エステルと炭酸ジメチルあるいは炭酸メチルエチルといった鎖状炭酸エステルの混合溶媒を用いた場合、非水電解液中で鎖状炭酸エステルによるエステル交換反応が起こり、その中間体としてメトキシ基、あるいはエトキシ基といったアルコキシドラジカルが生じる。

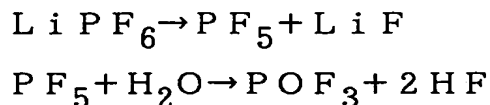
【0009】

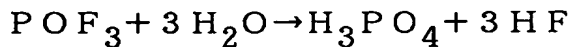
とりわけ、炭酸エチルメチルのような非対称な鎖状炭酸エステルのエステル交換反応は分析によって明らかになりやすいものの、炭酸ジメチルのような対称な鎖状炭酸エステルはその構造上変化がないために、分析しても明らかとはなりにくい。しかしながら、これら対称な鎖状炭酸エステルにおいてもエステル交換は起こっているものと考えられる。このエステル交換により生じたこれらのラジカルは、強力な求核試剤であり、環状エステルである炭酸エチレンの開環・分解を促進し、ガス発生を生じるか、あるいは正極活物質の金属を溶解し、結晶構造を破壊することにより特性を低下させる。この正極活物質の溶出についてはスピネル型マンガン酸リチウムに顕著な課題となっている。

【0010】

さらに支持電解質として、ほうフッ化リチウム、リンフッ化リチウムといった含フッ素無機アニオン塩は電解液中に僅かに含まれる水と反応して、分解し、フッ酸を生じる。エステル交換反応は酸またはアルカリを触媒として進行する。したがって、前記で発生した酸分（フッ酸）が非水電解液のエステル交換反応を促進する触媒作用を示し、エステル交換反応が加速される。そのために、上述のように、ガス発生、活物質劣化を促進し、電池の繰り返し充放電特性や高温保存特性が低下するといった課題を有する。リンフッ化リチウム（ LiPF_6 ）の分解反応を下式に表す。

【0011】





【0012】

【課題を解決するための手段】

本発明は、非水電解質、セパレータおよびリチウムの吸蔵・放出が可能な正極と負極を備えた非水電解質二次電池において、前記非水電解質の溶媒が、環状エステル、環状エーテル、環状酸無水物およびこれら化合物の誘導体からなる群より選ばれた二種以上の混合物であって、好ましくはそのうち少なくとも一種の融点が -20°C 以下である化合物からなる溶媒に、リチウムをカチオンとして有する支持電解質を溶解させたものを用いる。また、ここで用いる環状化合物はポリエチレン及びポリプロピレンあるいはこれらの複合体といったポリオレフィン系セパレータを濡らしにくく、大電流充放電が困難となるため、界面活性剤を添加するとよい。

【0013】

このような電解液を用いた場合には、エステル交換反応が極めて起こりにくく、すなわち強力な求核試剤であるアルコキシド基の発生がほとんどなく、非水電解質の化学的安定性が高められる結果、充電時・高温保存時のガス発生ならびに活物質、特に正極材料の金属溶出に起因する特性劣化を抑制する効果を見出したことに基づき、広い温度範囲で使用でき、高エネルギー密度かつ電池の繰り返し使用による放電容量の低下が少なく、かつ高率充放電特性に優れた新規な非水電解質二次電池を提供することができる。

【0014】

【発明の実施の形態】

本発明に用いられる正極及び負極は、リチウムイオンを電気化学的かつ可逆的に吸蔵・放出できる正極活物質や負極材料に導電剤、結着剤等を含む合剤層を集電体の表面に塗着して作製されたものである。

【0015】

本発明の請求項1～請求項4に記載の発明は、負極にリチウムを吸蔵・放出しうる炭素材料を、正極としてリチウム含有の遷移金属酸化物を用い、複数の環状化合物からなる溶媒にリチウムをカチオンとして有する支持電解質を溶解させた

ものを非水電解質として用いるものである。

【 0 0 1 6 】

これにより広い温度範囲で使用でき、高エネルギー密度かつ電池の繰り返し使用による放電容量の低下が少なく、かつ高率充放電特性に優れた新規な非水電解質二次電池を提供するものである。

【 0 0 1 7 】

本発明に用いられる非水電解質は、溶媒としての環状化合物と、これに溶解するリチウム塩とから構成されている。本発明で用いられる環状化合物としては、環状エステル、環状エーテル、環状酸無水物からなる群より選ばれた二種以上の化合物であって、そのうち少なくとも一種の融点が -20°C 以下である化合物からなる溶媒に、リチウムをカチオンとして有する支持電解質を溶解させたことを特徴とする。

【 0 0 1 8 】

環状エステルには、環状炭酸エステル、環状カルボン酸エステル、環状リン酸エステル、環状亜リン酸エステル、環状ホウ酸エステル、環状亜硫酸エステル、環状硫酸エステル、環状硝酸エステル、環状亜硝酸エステル、環状ケイ酸エステルが挙げられる。

【 0 0 1 9 】

環状炭酸エステルとしては、炭酸エチレン、炭酸プロピレン、炭酸ブチレン、炭酸ビニレン、1, 3-ジオキサン-2-オンおよびこれら化合物の誘導体を例示することができる。また、環状カルボン酸エステルとしては、 γ -ブチロラクトン、 γ -バレロラクトン、 γ -カプロラクトン、 β -プロピオラクトン、6-ヘキサノラクトン、 γ -ヘプタノラクトン、ブテノライドおよびこれら化合物の誘導体を用いることができる。

【 0 0 2 0 】

環状リン酸エステルとしては、リン酸エチレンおよび該化合物の誘導体を用いることができ、さらに環状亜リン酸エステルとして亜リン酸エチレンおよびその誘導体を用いることができる。リン酸エステル、亜リン酸エステルは一般に引火点が高く、電解液の難燃化を助ける効果も有し、好ましく用いられる。

【0021】

環状ホウ酸エステルとしては、ホウ酸トリメチレン、2-ブトキシ-4, 4, 6-トリメチル-1, 3, 2-ジオキサボリナンおよびこれら化合物の誘導体を用いることができる。

【0022】

環状硫酸エステルとしては、4, 5-ジフェニル-(1, 3, 2)ジオキサチオール2, 2-ジオキサイド、1, 3-ブタンジオールサイクリックサルフェイトおよびこれら化合物の誘導体を用いることができる。環状亜硫酸エステルとしては、プロパンサルトンおよびその誘導体を用いることができる。

【0023】

また、環状エーテルが、テトラヒドロフラン、テトラヒドロピランおよびこれら化合物の誘導体を用いることができる。テトラヒドロフランに代表される環状エーテル類は電気化学的還元強く、負極上での溶媒の還元分解が極めて少ない。従って金属リチウム、リチウム合金、リチウムを吸蔵・放出する炭素材料を負極としたリチウム二次電池の電解液として好ましく用いられる。

【0024】

さらに、環状酸無水物については、無水イタコン酸、無水グルタル酸、無水シトラコン酸、無水フタル酸、無水メチルナジン酸、無水コハク酸、無水マレイン酸、二無水ピロメリット酸、無水1, 2-シクロヘキサジカルボン酸、無水1, 8-ナフタル酸、無水ホモフタル酸、無水ジフェン酸、無水イサト酸およびこれら化合物の誘導体を用いることができる。

【0025】

これら化合物のうち、炭酸エチレンあるいは炭酸ビニレンのように融点が高いものもあるが、これらの高融点化合物は融点-20℃以下の低融点の環状化合物と混合することで0℃以下の低温下でも問題なく用いることができる。

【0026】

これらの溶媒に溶解するリチウム塩としては、例えば LiClO_4 、 LiBF_4 、 LiPF_6 、 LiAlCl_4 、 LiSbF_6 、 LiSCN 、 LiCF_3SO_3 、 LiCF_3CO_2 、 $\text{Li}(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2$ 、 LiAsF_6 、 $\text{LiB}_{10}\text{Cl}_{10}$ 、低級脂肪

族カルボン酸リチウム、 LiCl 、 LiBr 、 LiI 、クロロボランリチウム、ビス(1, 2-ベンゼンジオレート(2-)- O , O')ほう酸リチウム、ビス(2, 3-ナフタレンジオレート(2-)- O , O')ほう酸リチウム、ビス(2, 2'-ビフェニルジオレート(2-)- O , O')ほう酸リチウム、ビス(5-フルオロ-2-オレート-1-ベンゼンスルホン酸- O , O')ほう酸リチウム等のほう酸塩類、ビストリラフルオロメタンズルホン酸イミドリチウム($(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{NLi}$)、テトラフルオロメタンズルホン酸ノナフルオロブタンズルホン酸イミドリチウム($\text{LiN}(\text{CF}_3\text{SO}_2)(\text{C}_4\text{F}_9\text{SO}_2)$)、ビスペンタフルオロエタンズルホン酸イミドリチウム($(\text{C}_2\text{F}_5\text{SO}_2)_2\text{NLi}$)等のイミド塩類等を挙げることができ、これらを使用する電解液等に単独または二種以上を組み合わせて使用することができる。

【0027】

また、これらのうち有機酸アニオン系リチウム塩は、過塩素酸リチウム、リンフッ化リチウムに代表される無機酸アニオン系リチウム塩に比べて熱安定性にも優れており、高温使用時あるいは高温保存時において、これら支持電解質が熱分解し、電池の特性を劣化させることはなく、より好ましく用いられる。

【0028】

請求項6に記載の発明は請求項1記載のリチウムをカチオンとして有する支持電解質をヘキサフルオロリン酸リチウム(LiPF_6)、テトラフルオロほう酸リチウム(LiBF_4)のいずれかと、ビストリラフルオロメタンズルホン酸イミドリチウム($(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{NLi}$)のいずれかを併用したものである。

【0029】

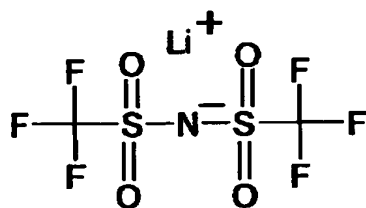
(化3)で示す構造式をもったビストリラフルオロメタンズルホン酸イミドリチウム($(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{NLi}$)については白金電極上での還元分解耐圧がリチウム基準極に対して0V、酸化分解耐電圧が同4.7Vである。

【0030】

また、(化4)で示すビスペンタフルオロエタンズルホン酸イミドリチウム($(\text{C}_2\text{F}_5\text{SO}_2)_2\text{NLi}$)については白金電極上での還元分解耐圧が同0V、酸化分解耐電圧が同4.7Vである。

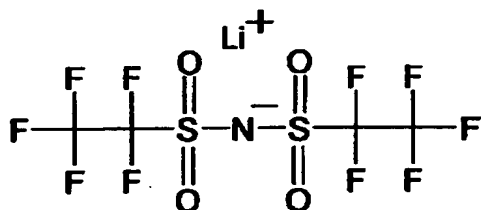
【0031】

【化3】



【0032】

【化4】



【0033】

また、ビス（5-フルオロ-2-オレート-1-ベンゼンスルホン酸- O , O' ）ほう酸リチウムは白金電極上での還元分解耐圧が同0 V、酸化分解耐電圧が同4.5 Vで、またビス（2, 2'-ビフェニルジオレート（2-）- O , O' ）ほう酸リチウムは白金電極上での還元分解耐圧が同0 V、酸化分解耐電圧が同4.1 V以上である。従ってこれらの有機酸アニオンリチウム塩はコバルト酸リチウムやニッケル酸リチウム、マンガン酸リチウムといったリチウム基準極に対して4 V以上の高電圧を発生する活物質に適用することは、電池の高エネルギー密度化の点で好ましい。

【0034】

一方、ビス（1, 2-ベンゼンジオレート（2-）- O , O' ）ほう酸リチウムは白金電極上での還元分解耐圧がリチウム基準極に対して0 V、酸化分解耐電圧が同3.6 Vであり、ビス（2, 3-ナフタレンジオレート（2-）- O , O' ）ほう酸リチウムは白金電極上での還元分解耐圧が同0 V、酸化分解耐電圧が同3.8 Vである。これらの支持電解質を溶解した電解液をコバルト酸リチウムやニッケル酸リチウム、マンガン酸リチウムといったリチウム基準極に対して4

V以上の高電圧を発生する活物質に適用することは支持電解質の分解を伴う。しかし二硫化チタンリチウム (LiTiS_2) やに硫化モリブデンリチウム (LiMoS_2) といったリチウム基準極に対して3V程度の起電力である遷移金属硫化物は、この電位領域で使用可能である。

【0035】

本発明において電解質を電池内に添加する量は特に限定されないが、正極材料や負極材料の量や電池のサイズによって必要量を用いることができる。支持電解質の非水溶媒に対する溶解量も特に限定されないが、 $0.2 \sim 2 \text{ mol/l}$ が好ましい。特に、 $0.5 \sim 1.5 \text{ mol/l}$ とするとよい。

【0036】

本発明に用いられる界面活性剤としては、カルボン酸塩、スルホン酸塩、硫酸エステル塩、リン酸エステル塩等のアニオン系界面活性剤、脂肪族アミン塩およびその4級アンモニウム塩、芳香族4級アンモニウム塩、複素環4級アンモニウム塩等のカチオン系界面活性剤、カルボキシベタイン、スルホベタイン、アミノカルボン酸塩、イミダゾリン誘導体等の両性界面活性剤、ポリオキシエチレンエーテル、シュガーエステル、グリセリンエステル等のノニオン系界面活性剤、パーフルオロアルキルスルホン酸塩等のフッ素系界面活性剤を用いることができる。とりわけ化学的、熱的安定性が高く、電極反応に影響を与えにくく、かつ、少ない添加量で効果が認められるフッ素系界面活性剤が好ましく用いられる。フッ素系界面活性剤としては、パーフルオロアルキル ($\text{C}_2 \sim \text{C}_{20}$) カルボン酸、N-パーフルオロオクタンスルホニルグルタミン酸ジナトリウム、3-〔フルオロアルキル ($\text{C}_6 \sim \text{C}_{11}$) オキシ〕-1-アルキル ($\text{C}_3 \sim \text{C}_4$) スルホン酸ナトリウム、3-〔 ω -フルオロアルカノイル ($\text{C}_6 \sim \text{C}_8$) -N-エチルアミノ〕-1-プロパンスルホン酸ナトリウム、N-〔3-(パーフルオロオクタンスルホンアミド) プロピル〕-N、N-ジメチル-N-カルボキシメチレンアンモニウムベタイン、パーフルオロアルキルカルボン酸 ($\text{C}_7 \sim \text{C}_{13}$)、パーフルオロオクタンスルホン酸ジエタノールアミド、パーフルオロアルキル ($\text{C}_4 \sim \text{C}_{12}$) スルホン酸塩 (Li 、 Na 、 K)、N-プロピル-N-(2-ヒドロキシエチル) パーフルオロオクタンスルホンアミド、パーフルオロアルキル (C_6

～C10) スルホンアミドプロピルトリメチルアンモニウム塩、パーフルオロアルキル (C6～C10) -N-エチルスルホニルグリシン塩 (K)、リン酸ビス (N-パーフルオロオクチルスルホニル-N-エチルアミノエチル)、モノパーフルオロアルキル (C6～C16) エチルリン酸エステルが挙げられる。

【0037】

本発明においてフッ素系界面活性剤を電解液に添加する量は、0.00001 から1wt%が望ましい。電池の電極反応への影響をさらに少なくするためには、0.00001～0.3wt%添加とすることが好ましい。

【0038】

本発明に用いられる負極用導電剤は、電子伝導性材料であれば何でもよい。例えば、天然黒鉛 (鱗片状黒鉛など)、人造黒鉛などのグラファイト類、アセチレンブラック、ケッチェンブラック、チャンネルブラック、ファーネスブラック、ランプブラック、サーマルブラック等のカーボンブラック類、炭素繊維、金属繊維などの導電性繊維類、フッ化カーボン、銅、ニッケル等の金属粉末類およびポリフェニレン誘導体などの有機導電性材料などを単独またはこれらの混合物として含ませることができる。これらの導電剤のなかで、人造黒鉛、アセチレンブラック、炭素繊維が特に好ましい。導電剤の添加量は特に限定されないが、1～50重量%が好ましく、特に1～30重量%が好ましい。なお、本発明の負極材料はそれ自身電子伝導性を有するため、導電剤を添加しなくても電池として機能させることは可能である。

【0039】

本発明に用いられる負極用結着剤としては、熱可塑性樹脂、熱硬化性樹脂のいずれであってもよい。本発明において好ましい結着剤は、例えばポリエチレン、ポリプロピレン、ポリテトラフルオロエチレン (PTFE)、ポリフッ化ビニリデン (PVDF)、スチレンブタジエンゴム、テトラフルオロエチレン-ヘキサフルオロプロピレン共重合体 (FEP)、テトラフルオロエチレン-パーフルオロアルキルビニルエーテル共重合体 (PFA)、フッ化ビニリデン-ヘキサフルオロプロピレン共重合体、フッ化ビニリデン-クロロトリフルオロエチレン共重合体、エチレン-テトラフルオロエチレン共重合体 (ETFE樹脂)、ポリクロ

ロトリフルオロエチレン (PCTFE)、フッ化ビニリデン-ペンタフルオロプロピレン共重合体、プロピレン-テトラフルオロエチレン共重合体、エチレン-クロロトリフルオロエチレン共重合体 (ECTFE)、フッ化ビニリデン-ヘキサフルオロプロピレン-テトラフルオロエチレン共重合体、フッ化ビニリデン-パーフルオロメチルビニルエーテル-テトラフルオロエチレン共重合体、エチレン-アクリル酸共重合体または前記材料の (Na^+) イオン架橋体、エチレン-メタクリル酸共重合体または前記材料の (Na^+) イオン架橋体、エチレン-アクリル酸メチル共重合体または前記材料の (Na^+) イオン架橋体、エチレン-メタクリル酸メチル共重合体または前記材料の (Na^+) イオン架橋体を挙げる事ができ、これらの材料を単独または混合物として用いることができる。また、これらの材料の中でより好ましい材料は、スチレンブタジエンゴム、ポリフッ化ビニリデン、エチレン-アクリル酸共重合体または前記材料の (Na^+) イオン架橋体、エチレン-メタクリル酸共重合体または前記材料の (Na^+) イオン架橋体、エチレン-アクリル酸メチル共重合体または前記材料の (Na^+) イオン架橋体、エチレン-メタクリル酸メチル共重合体または前記材料の (Na^+) イオン架橋体である。

【0040】

本発明に用いられる負極用集電体としては、構成された電池において化学変化を起こさない電子伝導体であれば何でもよい。例えば材料としてステンレス鋼、ニッケル、銅、チタン、炭素、導電性樹脂などの他に、銅やステンレス鋼の表面にカーボン、ニッケルあるいはチタンを処理させたものなどが用いられる。特に、銅あるいは銅合金が好ましい。これらの材料の表面を酸化して用いることもできる。また、表面処理により集電体表面に凹凸を付けることが望ましい。またその形状は、フォイルの他、フィルム、シート、ネット、パンチングされたもの、ラス体、多孔質体、発泡体、繊維群の成形体などが用いられる。厚みは特に限定されないが、 $1 \sim 500 \mu\text{m}$ のものが用いられる。

【0041】

本発明に用いられる正極材料には、リチウム含有または非含有の化合物を用いることができる。例えば、 Li_xCoO_2 、 Li_xNiO_2 、 Li_xMnO_2 、 L

$\text{Li}_x\text{Co}_y\text{Ni}_{1-y}\text{O}_2$ 、 $\text{Li}_x\text{Co}_y\text{M}_{1-y}\text{O}_z$ 、 $\text{Li}_x\text{Ni}_{1-y}\text{MyO}_z$ 、 $\text{Li}_x\text{Mn}_2\text{O}_4$ 、 $\text{Li}_x\text{Mn}_{2-y}\text{MyO}_4$ （なおMはNa、Mg、Sc、Y、Mn、Fe、Co、Ni、Cu、Zn、Al、Cr、Pb、Sb、Bのうち少なくとも一種）、（ここで $x=0\sim 1.2$ 、 $y=0\sim 0.9$ 、 $z=2.0\sim 2.3$ ）があげられる。ここで、上記の x 値は、充放電開始前の値であり、充放電により増減する。ただし、遷移金属カルコゲン化物、バナジウム酸化物およびそのリチウム化合物、ニオブ酸化物およびそのリチウム化合物、有機導電性物質を用いた共役系ポリマー、シェブレル相化合物等の他の正極活物質を用いることも可能である。また、複数の異なった正極活物質を混合して用いることも可能である。正極活物質粒子の平均粒径は、特に限定はされないが、 $1\sim 30\mu\text{m}$ であることが好ましい。

【0042】

本発明で使用される正極用導電剤は、用いる正極材料の充放電電位において、化学変化を起こさない電子伝導性材料であれば何でもよい。例えば鱗片状黒鉛など天然黒鉛、人造黒鉛などのグラファイト類、アセチレンブラック、ケッチェンブラック、チャンネルブラック、ファーンズブラック、ランプブラック、サーマルブラック等のカーボンブラック類、炭素繊維、金属繊維などの導電性繊維類、フッ化カーボン、銅、ニッケル、アルミニウム、銀等の金属粉末類、酸化亜鉛、チタン酸カリウムなどの導電性ウィスカー類、酸化チタンなどの導電性金属酸化物あるいはポリフェニレン誘導体などの有機導電性材料などを単独またはこれらの混合物として含ませることができる。これらの導電剤のなかで、人造黒鉛、アセチレンブラック、ニッケル粉末が特に好ましい。導電剤の添加量は特に限定されないが、 $1\sim 50$ 重量%が好ましく、特に $1\sim 30$ 重量%が好ましい。カーボンやグラファイトでは $2\sim 15$ 重量%が特に好ましい。

【0043】

本発明に用いられる正極用結着剤としては、熱可塑性樹脂、熱硬化性樹脂のいずれであってもよい。本発明での好ましい結着剤は、例えばポリエチレン、ポリプロピレン、ポリテトラフルオロエチレン（PTFE）、ポリフッ化ビニリデン（PVDF）、テトラフルオロエチレンーヘキサフルオロエチレン共重合体、テ

トラフルオロエチレンーヘキサフルオロプロピレン共重合体 (FEP)、テトラフルオロエチレンーパーフルオロアルキルビニルエーテル共重合体 (PFA)、フッ化ビニリデンーヘキサフルオロプロピレン共重合体、フッ化ビニリデンークロロトリフルオロエチレン共重合体、エチレンーテトラフルオロエチレン共重合体 (ETFE 樹脂)、ポリクロロトリフルオロエチレン (PCTFE)、フッ化ビニリデンーペンタフルオロプロピレン共重合体、プロピレンーテトラフルオロエチレン共重合体、エチレンークロロトリフルオロエチレン共重合体 (ECTFE)、フッ化ビニリデンーヘキサフルオロプロピレンーテトラフルオロエチレン共重合体、フッ化ビニリデンーパーフルオロメチルビニルエーテルーテトラフルオロエチレン共重合体、エチレンーアクリル酸共重合体または前記材料の (Na^+) イオン架橋体、エチレンーメタクリル酸共重合体または前記材料の (Na^+) イオン架橋体、エチレンーアクリル酸メチル共重合体または前記材料の (Na^+) イオン架橋体、エチレンーメタクリル酸メチル共重合体または前記材料の (Na^+) イオン架橋体を挙げることができる。特にこの中で最も好ましいのは、ポリフッ化ビニリデン (PVDF) およびポリテトラフルオロエチレン (PTFE) である。

【0044】

本発明に用いられる正極用集電体としては、用いる正極材料の充放電電位において化学変化を起こさない電子伝導体であれば何でもよい。例えば材料としてステンレス鋼、アルミニウム、チタン、炭素、導電性樹脂などの他に、アルミニウムやステンレス鋼の表面にカーボン、あるいはチタンを処理させたものが用いられる。特に、アルミニウムあるいはアルミニウム合金が好ましい。これらの材料の表面を酸化して用いることもできる。また、表面処理により集電体表面に凹凸を付けることが望ましい。その形状は、フォイルの他、フィルム、シート、ネット、パンチングされたもの、ラス体、多孔質体、発泡体、繊維群、不織布体の成形体などが用いられる。厚みは特に限定されないが、 $1 \sim 500 \mu\text{m}$ のものがよい。

【0045】

電極合剤には、導電剤や結着剤の他、フィラー、分散剤、イオン導伝剤及びそ

の他の各種添加剤を用いることができる。フィラーは、構成された電池において化学変化を起こさない繊維状材料であれば何でも用いることができる。通常、ポリプロピレン、ポリエチレンなどのオレフィン系ポリマー、ガラス、炭素などの繊維が用いられる。フィラーの添加量は特に限定されないが、0.5～30重量%が好ましい。

【0046】

本発明における負極板と正極板の構成は、少なくとも正極合剤面と対向して負極合剤面が存在していることが好ましい。

【0047】

本発明に用いられるセパレータとしては、大きなイオン透過度を持ち、所定の機械的強度があり、しかも絶縁性の微多孔性薄膜が用いられる。また、一定温度以上で孔を閉塞し、抵抗をあげるシャットダウン機能を持つものが好ましい。耐有機溶剤性と疎水性からポリプロピレン、ポリエチレンなどの単独または組み合わせたオレフィン系ポリマーあるいはガラス繊維などからつくられたシートや不織布または織布が用いられる。セパレータの孔径は、電極シートより脱離した正・負極材料、結着剤、導電剤が透過しない範囲であることが望ましく、例えば、0.01～1 μm であるものが望ましい。セパレータの厚みは、一般的に、10～300 μm が用いられる。また、空孔率は、電子やイオンの透過性と素材や膜圧に応じて決定されるが、一般的に30～80%であることが望ましい。

【0048】

また、ポリマー材料に、溶媒とその溶媒に溶解するリチウム塩とから構成される有機電解液を吸収保持させたものを正極合剤、負極合剤に含ませ、さらに有機電解液を吸収保持するポリマーからなる多孔性のセパレータを正極、負極と一体化した電池を構成することも可能である。このポリマー材料としては、有機電解液を吸収保持できるものであればよく、フッ化ビニリデンとヘキサフルオロプロピレンとの共重合体が特に好ましい。

【0049】

電池の形状はコイン型、ボタン型、シート型、積層型、円筒型、扁平型、角型、電気自動車等に用いる大型のものなどいずれにも適用できる。

【0050】

また、本発明の非水電解質二次電池は、携帯情報端末、携帯電子機器、家庭用小型電力貯蔵装置、自動二輪車、電気自動車、ハイブリッド電気自動車等にも用いることができる。

【0051】

【実施例】

以下、実施例により本発明をさらに詳しく説明する。

【0052】

(実施例1)

円筒型電池の製造方法

図1に本発明における円筒型電池の縦断面図を示す。正極板5及び負極板6がセパレータ7を介して複数回渦巻状に巻回されて電池ケース1内に収納されている。そして、上記正極板5からは正極リード5aが引き出されて封口板2に接続され、負極板6からは負極リード6aが引き出されて電池ケース1の底部に接続されている。電池ケースやリード板は、耐有機電解液性の電子伝導性をもつ金属や合金を用いることができる。例えば、鉄、ニッケル、チタン、クロム、モリブデン、銅、アルミニウムなどの金属あるいはそれらの合金が用いられる。特に、電池ケースはステンレス鋼板、Al-Mn合金板を加工したもの、正極リードはアルミニウム、負極リードはニッケルが最も好ましい。また、電池ケースには、軽量化を図るため各種エンジニアリングプラスチック及びこれと金属の併用したものをを用いることも可能である。8は絶縁リングで極板群4の上下部にそれぞれ設けられている。そして、電解液を注入し、封口板を用いて電池缶を封口する。このとき、安全弁を封口板に組み込むことができる。安全弁の他、従来から知られている種々の安全素子を備えつけても良い。例えば、過電流防止素子として、ヒューズ、バイメタル、PTC素子などが用いられる。また、安全弁のほかに電池ケースの内圧上昇対策として、電池ケースに切込みを入れる方法、ガスケット亀裂方法、封口板亀裂方法あるいはリード板の切断方法を利用することができる。また、充電器に過充電や過放電対策を組み込んだ保護回路を具備させるか、あるいは独立に接続させてもよい。また過充電対策として、電池内圧の上昇によ

り電流を遮断する方式を具備することもある。このとき、内圧を上げる化合物を合剤の中あるいは電解質の中に含ませることができる。内圧を上げる化合物としては Li_2CO_3 、 LiHCO_3 、 Na_2CO_3 、 NaHCO_3 、 CaCO_3 、 MgCO_3 などの炭酸塩などがあげられる。キャップ、電池ケース、シート、リード板の溶接法は、例えば直流または交流の電気溶接、レーザー溶接、超音波溶接等を用いることができる。封口用シール剤は、アスファルトなどの従来から知られている化合物や混合物を用いることができる。

【 0 0 5 3 】

負極板 6 は、人造黒鉛粉末 7 5 重量% に対し、導電剤である炭素粉末 2 0 重量% と結着剤のポリフッ化ビニリデン樹脂 5 重量% を混合し、これらを脱水 N-メチルピロリジノンに分散させてスラリーを作製し、銅箔からなる負極集電体上に塗布し、乾燥後、圧延して作製した。

【 0 0 5 4 】

一方、正極板 5 は、コバルト酸リチウム粉末 8 5 重量% に対し、導電剤の炭素粉末 1 0 重量% と結着剤のポリフッ化ビニリデン樹脂 5 重量% を混合し、これらを脱水 N-メチルピロリジノンに分散させてスラリーを作製し、アルミ箔からなる正極集電体上に塗布し、乾燥後、圧延して作製した。

【 0 0 5 5 】

以上のようにして作製した極板群を電池ケースに装填し、(表 1) に示したような種々の環状化合物と電解質塩の組み合わせに基づいた非水電解液を注液して、電池を試作した。なお、作製した円筒型電池は直径 1 7 mm、高さ 5 0 mm である。

【 0 0 5 6 】

これらの電池を 1 0 0 mA の定電流で電圧 4 . 1 V になるまで充電した後、同じく定電流 1 0 0 mA で 2 . 0 V になるまで放電する充放電サイクルを繰り返した。尚、充放電は 2 0 0 サイクルまで繰り返し行い、初期の放電容量および 2 0 0 サイクル目の放電容量を (表 2) に示した。更に、(表 2) には同じ構成で 1 0 0 mA の定電流で、4 . 1 V になるまで充電し、一旦、2 . 0 V になるまで放電して、初期の電池容量をチェックした後、再度同条件で 4 . 1 V まで充電した

電池を60℃で20日間保存した際の保存後の放電容量ならびに保存後の電池に穴をあけ、流動パラフィン中で捕集したガス量を示した。

【0057】

【表1】

	電解液組成 (体積比)	電解質塩 (塩と濃度)	界面活性剤 (添加量と物質)
電池1	炭酸エチレン/γ-ブチロラクトン=1/4	1.0M LiPF ₆	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池2	炭酸エチレン/γ-ブチロラクトン=1/4	1.0M LiPF ₆	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池3	炭酸エチレン/炭酸プロピレン=1/3	1.0M LiPF ₆	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池4	リン酸エチレン/炭酸プロピレン=1/1	1.0M LiPF ₆	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池5	無水コハク酸/酢酸トリメチレン=1/4	1.0M LiPF ₆	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池6	4,5-ジフェニル(1,3,2)ジオキサチオール 2,2-ジオキサイト/1,3-ジオキサソラン=1/1	1.0M LiPF ₆	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池7	亜リン酸エチレン/γ-ブチロラクトン=5/1	1.0M LiPF ₆	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池8	無水フタル酸/γ-ブチロラクトン=1/4	1.0M LiPF ₆	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池9	無水イタコン酸/炭酸プロピレン=1/3	1.0M LiPF ₆	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池10	無水トラコン酸/テトラヒドロフラン=1/4	1.0M LiPF ₆	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池11	無水コハク酸/酢酸トリメチレン=1/4	1.0M LiN(C ₂ F ₅ SO ₂) ₂	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池12	無水コハク酸/酢酸トリメチレン=1/4	1.0M LiBF ₄	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池13	無水コハク酸/酢酸トリメチレン=1/4	1.0M ビス(2,2-ビスフェニルジオレート(2-)-0,0')ほう酸リチウム	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池14	無水コハク酸/酢酸トリメチレン=1/4	1.0M LiN(CF ₃ SO ₂)(C ₄ F ₉ SO ₂)	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池15	炭酸エチレン/γ-ブチロラクトン/無水イタコン酸=1/4/1	1.0M LiPF ₆	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池16	炭酸プロピレン	1.0M LiPF ₆	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池17	γ-ブチロラクトン	1.0M LiPF ₆	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池18	炭酸エチレン/炭酸ジメチレン=1/3	1.0M LiPF ₆	0.05wt% C ₈ F ₁₇ SO ₃ N(C ₃ H ₇)CH ₂ CH ₂ O(CH ₂ CH ₂ O)10H
電池19	炭酸エチレン/γ-ブチロラクトン=1/4	1.0M LiPF ₆	無添加

【0058】

【表 2】

	初期容量／ mAh	200サイクル 目容量／mAh	保存後容量 ／mAh	保存後ガス量 ／ml
電池1	720	718	718	0.4
電池2	728	725	726	0.5
電池3	718	713	714	0.4
電池4	707	700	703	0.8
電池5	723	716	719	0.7
電池6	734	722	726	0.5
電池7	702	691	700	0.6
電池8	736	732	734	0.7
電池9	699	690	694	0.7
電池10	711	707	709	0.9
電池11	748	745	747	0.3
電池12	747	744	745	0.4
電池13	748	744	744	0.3
電池14	746	745	744	0.5
電池15	740	736	739	0.5
電池16	充放電不可	—	—	—
電池17	100	0	18	28.2
電池18	750	684	653	1.6
電池19	719	687	692	2.8

【0059】

本発明によれば、（表 2）に示したとおり、ガス発生が極めて少なく、サイクル寿命、高温保存特性に優れた高信頼性のリチウム二次電池を得ることができる。

【0060】

なお、本実施例での正極材料はコバルト酸リチウムについて説明したが、ニッケル酸リチウムやマンガン酸リチウムのような他の遷移金属酸化物や二硫化チタンや二硫化モリブデンといった遷移金属硫化物などを用いた場合でも同様の効果が得られることは明らかである。また、本実施例での負極材料は人造黒鉛を用いて説明したが、金属リチウム、リチウム合金、化合物負極、リチウムを吸蔵・放出しうる人造黒鉛以外の炭素材料等用いた場合でも本発明の本質を変えることなく、同様の効果が得られる。

【0061】

さらに、電極の作製方法についても本発明の本質を変えるものではなく、本実施例に限定されない。

【 0 0 6 2 】

また、本実施例に用いた電解液の組み合わせならびに混合比、支持電解質の添加量は一意に決まるものではなく、任意の組み合わせ、混合比および添加量とすることが可能であり、またその場合にも同様な効果が得られた。ただし、支持電解質についてはその耐酸化電圧の関係から、用いる正極材料によってその種別の選定が必要となる。

【 0 0 6 3 】

【発明の効果】

以上のように本発明によれば、エステル交換反応が極めて起こりにくくでき、強力な求核試剤であるアルコキシド基の発生がほとんどなく、非水電解質の化学的安定性が高められる結果、充電時・高温保存時のガス発生ならびに活物質、特に正極材料の金属溶出に起因する特性劣化を抑制できる。このことから広い温度範囲で使用でき、高エネルギー密度を持ち、かつ電池の繰り返し使用による放電容量の低下が少なく、かつ高率充放電特性に優れた非水電解質二次電池が得られる。

【図面の簡単な説明】

【図 1】

本発明の実施形態による円筒型電池の縦断面を略図

【符号の説明】

- 1 電池ケース
- 2 封口板
- 3 絶縁パッキング
- 4 極板群
- 5 正極板
- 5 a 正極リード
- 6 負極板
- 6 a 負極リード

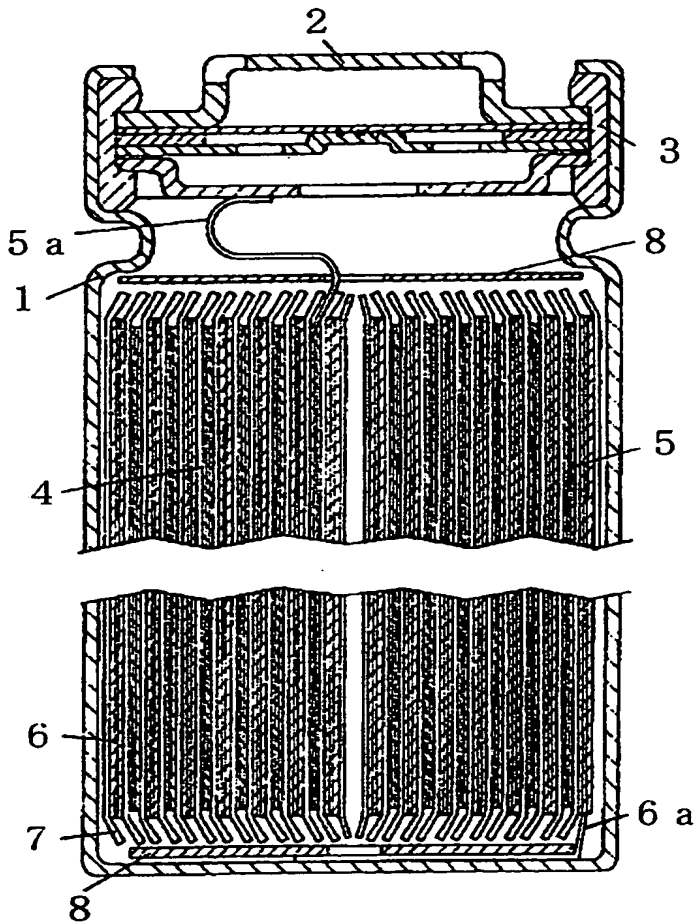
特 2 0 0 0 - 2 1 5 5 1 8

7 セパレータ

8 絶縁リング

【書類名】 図面

【図1】



【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 非水電解液として環状炭酸エステルと鎖状炭酸エステルとの混合溶媒を用ると、鎖状炭酸エステルによるエステル交換反応が起こり、その中間体としてメトキシ基あるいはエトキシ基といった強力な求核試剤であるアルコキシドラジカルが生じて、環状エステルである炭酸エチレンの開環・分解を促進し、ガスを発生させる。あるいは正極活物質の金属を溶解し、結晶構造を破壊することで特性を低下させる。

【解決手段】 電解液溶媒に、環状エステル、環状エーテル、環状酸無水物およびこれら化合物の誘導体からなる群より選ばれた二種以上の化合物を用い、そのうち少なくとも一種は融点が -20°C 以下である化合物とした溶媒に、リチウムをカチオンとして有する支持電解質及び界面活性剤を溶解させた。

【選択図】 図1

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号 [000005821]

1. 変更年月日	1990年 8月28日
[変更理由]	新規登録
住 所	大阪府門真市大字門真1006番地
氏 名	松下電器産業株式会社